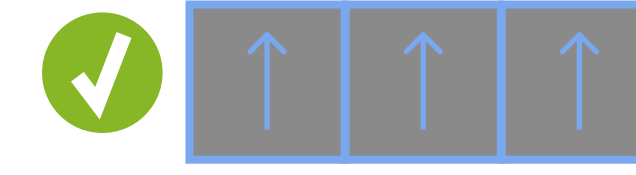


# Запам'ятай



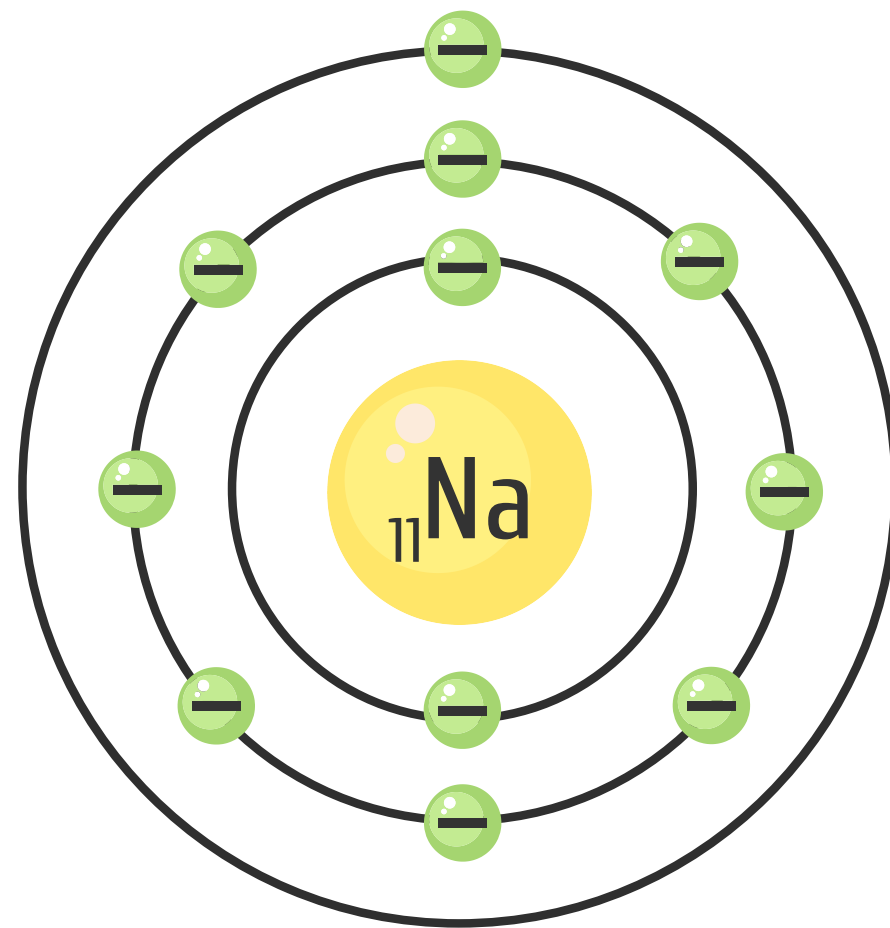
Електрони в атомі розміщуються за принципом найменшої енергії.

Порядок заповнення підрівнів:  
 $1s \rightarrow 2s \rightarrow 2p \rightarrow 3s \rightarrow 3p \rightarrow 4s \rightarrow 3d$

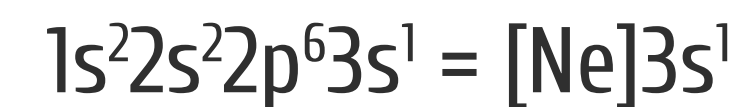


Кількість енергетичних рівнів хімічного елемента дорівнює номеру його періоду.

Кількість електронів на останньому енергетичному рівні для елементів головних підгруп дорівнює номеру групи.



ЕЛЕКТРОННА ФОРМУЛА



ГРАФІЧНА ЕЛЕКТРОННА ФОРМУЛА

